

إجابة اختبار الوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← الصف الثامن ← علوم ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 20:34:22 2026-10-03

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: مدرسة الأندلس الخاصة للبنات

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في

اختبار وحدة انماط الحياة الصحية

1

اختبار وحدة النظام الشمسي

2

اختبار الوحدة الاحماض والقلويات

3

إجابة اختبار وحدة النظام الشمسي

4

إجابة اختبار الوحدة الاحماض والقلويات

5

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات
العام الأكاديمي 2027/2026



إجابة اختبار الوحدة الأولى

طبيعة المادة ومكوناتها

مادة العلوم

الصف الثامن

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

الخرائط الذهنية

طبيعة المادة ومكوناتها

المركبات

جزيئات
المركبات
تتكون من
نوعين أو أكثر
من الذرات
(غير متماثلة)

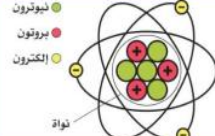
العنصر

تمتلك ذرات
العناصر
المختلفة
أعداد ذرية
مختلفة.

تكون ذرات
العنصر
الواحد
متشابهة
(متماثلة)

الذرة: هي الجزء الأصغر
للعنصر، ولا يمكن
تجزئتها.

الجزيء: يحتوي على
ذرتين أو عدة ذرات
متراصة كيميائياً.



- 1- عدد البروتونات يساوي عدد الإلكترونات في الذرة المتعادلة.
- 2- البروتونات تحمل شحنة موجبة.
- 3- النيوترونات متعادلة الشحنة.
- 4- الإلكترونات سالبة الشحنة.



صفحة 8 في الكتاب المدرسي

النماذج الذرية



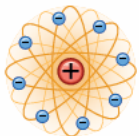
1803

مجسمات كروية
صلبة مصمتة
جون دالتون
لا يمكن تجزئة
الذرة.
تكون الذرات
متطابقة في
عنصر ما.



1904

نموذج قفطيرة
طومسون
ج. ج. طومسون
اكتشف
الإلكترونات.
الذرة هي كرة
موجبة الشحنة.
تكون الإلكترونات
مبعثرة.



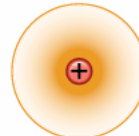
1911

النموذج الذري
لرنست رذرفورد
اكتشف أن
الشحنة الموجبة
موجودة في مركز
الذرة. الذرة
بمعظمها حيز
فارغ، فيه نواة
مركزية موجبة
الشحنة.



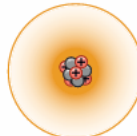
1913

نموذج بور
نيلز بور
الإلكترونات تدور
حول النواة في
أفلاك ثابتة.



1926

النموذج الكمي
إرفين شرودنجر
لا تدور الإلكترونات
في أفلاك محددة.
موقع الإلكترونات
غير مؤكد. من
المرجح أن تكون
الإلكترونات في
منطقة سُميت
بالسحابة
الإلكترونية.



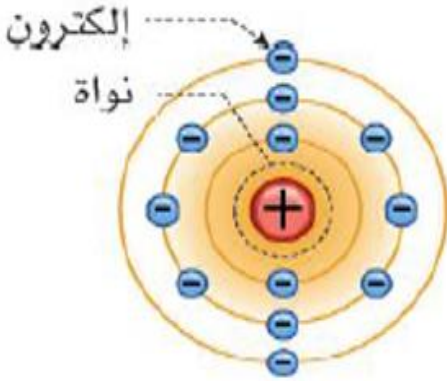
1932

اكتشاف
النيوترونات
جيمس تشادويك
اكتشف
النيوترونات.
تحتوي نواة الذرة
على بروتونات
ونيترونات.

السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية:
اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	أي من التالي يوضح سبب تعادل الذرة كهربائياً؟
A	الذرة هي الجزء الأصغر للعنصر
B	تحمل البروتونات شحنة كهربائية موجبة
C	عدد البروتونات يساوي عدد الإلكترونات
D	لأنها تمتلك الذرات بروتونات وإلكترونات

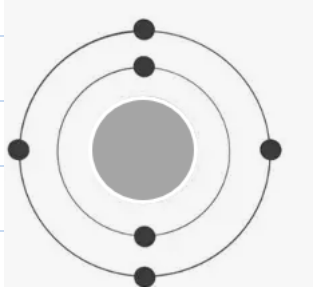
1.2	ما العدد الذري في نموذج الذرة الموضح في الشكل الموضح أدناه؟
A	2
B	8
C	12
D	13



1.3	أي من التالي يمثل الرمز الكيميائي لعنصر النيتروجين؟
A	O
B	N
C	He
D	Ca

أي من التالي يمثل الرمز الكيميائي لعنصر الكربون بصورة صحيحة؟

1.4



C ☒ A

N ☐ B

He ☐ C

Ca ☐ D

أي الجسيمات الذرية تقع خارج النواة؟

1.5

البروتون ☐ A

الالكترون ☒ B

النيوترون ☐ C

الالكترون والنيوترون معاً ☐ D

أي الصيغ التالية يمثل جزيء الماء؟

1.6

Na ☐ A

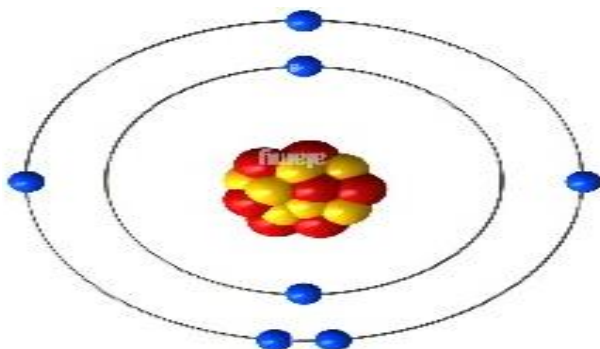
H₂ ☐ B

Ca ☐ C

H₂O ☒ D

ما عدد البروتونات في التوزيع الإلكتروني للنيتروجين الموضح بالشكل أدناه؟

1.7



7

☒ A

14

☐ B

21

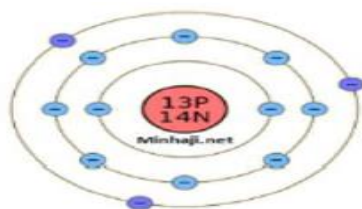
☐ C

22

☐ D

ما عدد الإلكترونات والرمز الكيميائي في التوزيع الإلكتروني لذرة الألمنيوم الموضح بالشكل أدناه؟

1.8



الرمز الكيميائي

عدد الإلكترونات

Al

13

☒ A

Cl

14

☐ B

Al

27

☐ C

Cl

30

☐ D

1.9

أي من الجسيمات الآتية يحمل شحنات موجبة؟

البروتونات	☒ A
الالكترونات	☐ B
النيوترونات	☐ C
النيكلوتيدات	☐ D

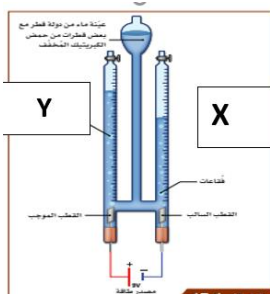
1.10

أي الصيغ التالية يمثل عنصر ؟

Ca	☒ A
CO ₂	☐ B
CH ₄	☐ C
C ₆ H ₁₂ O ₆	☐ D

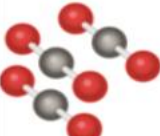
1.11

يوضح الشكل أدناه جهاز هوفمان لتحليل الماء ، أي مما يلي يعتبر صحيح ؟



الغاز (Y)	الغاز (X)	
النيتروجين	الهيدروجين	☒ A
الاكسجين	النيتروجين	☐ B
الهيدروجين	الاكسجين	☐ C
الاكسجين	الهيدروجين	☒ D

أحدد في الجدول أدناه (العنصر – المركب) في النماذج الموضحة.

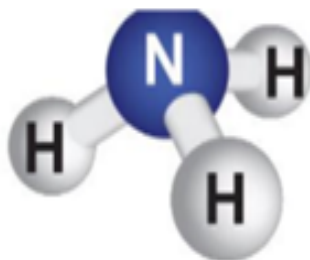
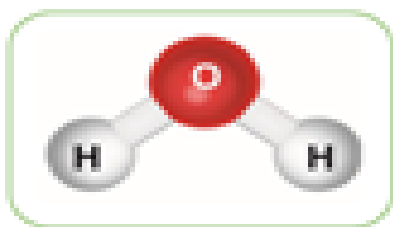
a	b	c	d	e	
					
عنصر	مركب	مركب	عنصر	مركب	جزيء (عنصر/مركب)

ب- اكتب اسم العناصر في نماذج الآتية :

1-هيدروجين 2- اكسجين

اسم جزيء المركب الماء

ما نسبة الهيدروجين الى الاكسجين 2:1



أسماء العناصر:

1هيدروجين 2-نيتروجين

اسم جزيء المركب الامونيا

ج- ما المقصود بالذرة ؟

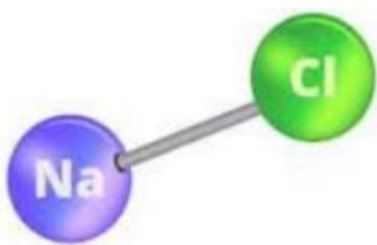
هي الجزء الأصغر في العنصر ولا يمكن تجزئتها الى جزيئات أبسط منها

السؤال الثاني :

أ- صنف المواد الآتية إلى (مركب، عنصر) في الجدول أدناه:

العنصر	مركب	عنصر
الهيدروجين		✓
الماء	✓	
النيتروجين		✓
ثاني أكسيد الكبريت	✓	

ب- أجب عن الأسئلة الآتية لنموذجين الموضحين :

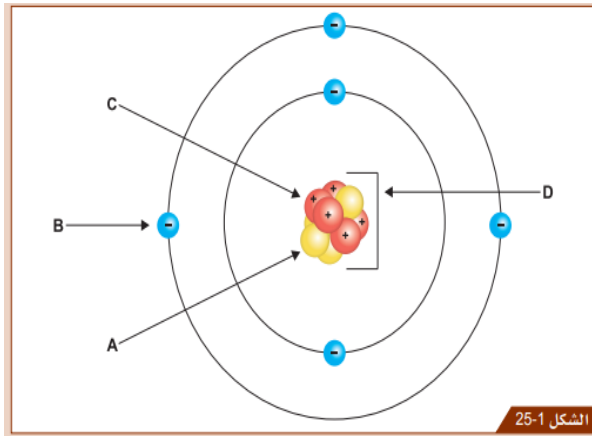


أ. ما رمز الجزيء الموضح أعلاه؟ H₂	ب. ما رمز الجزيء الموضح أعلاه؟ NaCl
ت. مانوع الجزيء الموضح أعلاه ؟ جزيئ عنصر	ث. مانوع الجزيء الموضح أعلاه ؟ جزيئ مركب
ج. ما عدد الذرات المكونة لهذا الجزيء؟ ذرتين	ح. ما عدد الذرات المكونة لهذا الجزيء؟ ذرتين
خ. ما العناصر المكونة للجزيء أعلاه؟ الهيدروجين	د. ما العناصر المكونة للجزيء أعلاه؟ الصوديوم – الكلور

السؤال الثالث:
أ- أكمل الجدول التالي :

الرمز	اسم العنصر	الرمز	اسم العنصر
Cl	الكلور	C	الكربون
Mg	المغنسيوم	Na	الصوديوم
K	البوتاسيوم	N	النيتروجين
Ca	كالسيوم	H	الهيدروجين
Al	الالمنيوم	O	الاكسجين

ب- وضح الرموز وشحناتها علي الشكل الاتي :



- A** نيوترونات متعادلة – ليس لها شحنة
B الكترونات سالبة
C بروتونات موجبة
D نواة موجبة الشحنة (لها شحنة البروتونات)